(f) Int. Cl.6:

## ® BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND



DEUTSCHES PATENT- UND MARKENAMT

## ® Offenl gungsschrift m DE 197 27 589 A 1

C 01 B 3/02 C 01 B 3/58 F 01 N 3/10 // H01M 8/06

Aktenzeichen: 197 27 585 .3 Anmeldetag: Offenlegungstag:

28. 6.97 7. 1.99

(7) Anmelder:

DBB Fuel Cell Engines GmbH, 73230 Kirchheim, DE

@ Erfinder:

Au enrieth, Rainer, Dipl.-Ing., 89155 Erbach, DE; Strobel, Barbara, Dipl.-Ing., 89160 Dornstadt, DE

(6) Entgegenhaltungen:

1 95 44 895 C1· v.10 98 32 188 A1

JP 17133101 A. Patents Abstracts of Japan. herausgegeben am 23.5.1995; JP 3-111838 A. In Patents Abstracts of Japan Vol 18 (1994) No.382 (E-1580); JP 5-105403 A. in Patents Abstracts of Japan Vol 17 (1993) No.452 (C-1099); JP 1-325401 A. In Patents Abstracts of Japan Vol 17 (1993) No.162 (C-1042); JP 3-109202 A. In Patents Abstracts of Japan Vol 115 (1991) No.297 (C-854);

Die folgenden Angaben sind den vom Anmelder ein jereichten Unterlagen entnommen Prüfungsantrag gem. § 44 PatG ist gestellt

(9) Vorrichtung und Verfahren zum Starten der Vorrichtung zur Erzeugung von wasserstoffreichem Gas

Die Erfindung betrifft eine Vorrichtung zur Erzeugung Die Erfindung betrifft eine Vorrichtung zur Erzeugung von wassensforfreichem Gas mit einem Reformer zur katalytischen Wesserdemgfreformierung eines Wasserdemgffelgemisches unter Zufuhr von Wärmeenergie, mit einer Gastreirigungsstufe zur Ertfermung von Kohlenmonoxid aus dem wasserstoffreichem Gas unter Wärmaebgabe und mit Mitteln zur Übertragung von Wärmaenbagabe und mit Mitteln zur Übertragung von Wärmaenbagabe und mit Mitteln zur Übertragung von Wärmeenergie aus der Gasreinigungsstufe in den Refor-mer. Erfindungsgemäß werden die Reaktionsraten im Reformer und in der Gasreinigungsstufe derart eusgelegt. deß sich in der Vorrichtung durch die Kopplung der beiden Reaktionen ein vorgegebenes Temperaturniveeu selbständig einstelft.

Die Erfindung betrifft eine Vorrichtung zur Erzeugung von wasserstoffreichem Gas gemäß dem Oberbegriff des Patentanspruchs 1, sowie ein Verfahren zum Starten der

Eine gattungsgemäße Vorrichtung zur Wasserstofferzeugung mit einer Vorreformierungsstufe und einer Shiftstufe, die durch eine Wärmeaustauschfläche voneinander getrennt sind, ist aus der JP 4-325401 A bekannt, wobei zumindest 10 ein Teil der für die Wasserdampfreformierung benötigten thermischen Energie von der Gasreinigungsvorstufe auf die Vorreformierungsstufe übertragen wird.

Es ist die Aufgabe der Erfindung, eine Vorrichtung zur Erzeugung von wasserstoffreichem Gas zu schaffen, die einfa- 15 cher und kompakter aufgebaut ist, einen höheren Wärmetransfer und eine verbesserte Gasreinigungsfunktion aufweist. Außerdem ist es die Aufgabe der Erfindung, ein Verfahren zum einfachen und schnellen Starten der Vorrichtung

Dieses Problem wird durch eine Vorrichtung beziehungsweise eines Verfahrens mit den Merkmalen des Patentanspruchs 1 beziehungsweise 3 gelöst.

Durch die Luftzudosierung und anschließende selektive katalytische Oxidation des Kohlenmonoxids kann eine hö- 25 here Wärmeentwicklung in der Gasreinigungsstufe und damit eine bessere Beheizung des Reaktionsraumes gewährleistet werden. Außerdem weist eine selektive Oxidationsstufe gegenüber einer Shiftstufe eine verbesserte Gasreinigungsfunktion auf. Weiterhin weist die Vorrichtung eine gute 30 Kaltstartfähigkeit, ein gutes dynamisches Verhalten bei Lastwechseln und einen verbesserten Wirkungsgrad auf, wodurch ein Einsatz bei mobilen Anwendungen möglich wird. Die verbesserte Wärmeausbeute in der CO-Oxidationsstufe reicht aus, um den Reformer vollständig zu behei- 35 zen. Eine zusätzliche Heizvorrichtung wird nicht benötigt. Vielmehr können die beiden Reaktionen durch eine geeignete Auslegung der Reaktionsraten in den beiden Teilvorrichtungen derart gekoppelt werden, daß sich in der Vorrichtung ein vorgegebenes Temperaturniveau selbständig ein- 40 stellt. Auf eine aufwendige Temperaturregelung kann daher verzichtet werden.

Beim Starten der Vorrichtung kann der CO-Oxidator vorübergehend als katalytischer Brenner betrieben werden, so daß die Vorrichtung einfach und schnell auf die notwendige 45 Betriebstemperatur gebracht werden kann.

Weitere Vorteile und Ausgestaltungen gehen aus den Unteransprüchen und der Beschreibung hervor. Die Erfindung ist nachstehend anhand einer Zeichnung näher beschrieben, wohei

Fig. 1 eine Prinzipdarstellung einer Vorrichtung zur Erzeugung von wasserstoffreichem Gas und

Fig. 2 ein schematisches Ausführungsbeispiel einer Vorrichtung gemäß Fig. 1 in Plattenbauweise zeigt.

Die in Fig. 1 insgesamt mit 1 gekennzeichnete Vorrich- 55 tung besteht aus einem gemeinsamen Gehäuse 2, in dem eine Vorrichtung 3 zur katalytischen Wasserdampfreformierung eines Wasserdampf/Brennstoffgemisches - im folgenden als Reformer bezeichnet - und eine Vorrichtung 4 zur selektiven Kohlenmonoxid-Oxidation - im folgenden als CO-Oxidator bezeichnet - integriert sind. Die Vorrichtung 1 ist als Wärmetauscher aufgebaut, wobei zwischen dem Reformer 3 und dem CO-Oxidator 4 eine Wärmeaustauschfläche 5 vorgesehen ist. Als Brennstoff kommen beliebige kohlenwasserstoffhaltigen Ausgangsstoffe in Frage, wobei das 65 folgende Ausführungsbeispiel anhand von Methanol als Brennstoff erläutert wird.

Dem Reformer 3 wird über eine Zuleitung 6 ein gasförmi-

ges Wass rdampf/Methanolgemisch zugeführt. Das Reformat wird dann nach dem Durchströmen des Reformers 3 über eine Reformatzuleitung 7 direkt in den CO-Oxidator 4 geführt. I s ist aber auch möglich, daß der Reformer 3 mehrere Real tionskammern aufweist, daß die Gasreinigungsstufe 4 m :hrere Reinigungskammern aufweist, und daß die Reaktion: - und Reinigungskammern 3, 4 abwechselnd angeordnet sind und jeweils über eine gemeinsame Wärmeaustausch fläche 5 in Wärmekontakt zueinander stehen. Über eine Saue stoffleitung 8 wird dem CO-Oxidator 4 außerdem ein sauen toffhaltiges Gas – vorzugsweise Luft – zugeführt. Dies kan i entweder, wie im Ausführungsbeispiel dargestellt, in lie Reformatzuleitung 7 oder auch direkt in den CO-Oxid aor 4 beziehungsweise über mehrere über die Reaktorläng; verteilte Dosierstellen 8' erfolgen. Nach dem Durchstrt men des CO-Oxidators 4 wird das gereinigte Reformat dann über eine weitere Leitung 9 direkt einer ebenfalls nich gezeigten Brennstoffzelle oder einer beziehungsweise me ireren weiteren Gasreinigungsstufen zugeführt.

Bei der katalytischen Wasserdampfreformierung von Methanol wird ein Gemisch aus Methanol und Wasserdampf unter Zuf ihr von Wärme an einem geeigneten Katalysator zu Wasse stoff umgesetzt, wobei gleichzeitig Kohlendioxid enteteht.

 $CH_2OH + H_2O \rightarrow 3 H_2 + CO_2 \text{ oder } CH_2OH \rightarrow 2 H_2 + CO_2$ 

Bei my bilen Anwendungen, beispielsweise bei der Wasserdampf eformierung für Brennstoffzellen in Kraftfahrzeugen, ist e: wichtig, daß die benötigte Ausbeute an Wasserstoffgas l ci möglichst geringem Platzbedarf und Gewicht bereitgest ellt werden kann. Da die Reaktion nur unter Wärmezufuhr abläuft, ist die Ausbeute jedoch abhängig vom Wärmeeintrag, Daher muß der Reaktor so ausgebildet sein, daß ein o timaler Wärmeübergang von einer bereitgestellten Wärn equelle auf das Reformgas und auf das Katalysa-

tormateri: I gewährleistet wird.

Der CX -Oxidator 4 wird zur Entfernung von Kohlenmonoxid CO aus dem im Reformer 3 erzeugten H2-reichen Gas mittels selektiver Oxidation verwendet. Dieses sogenannte Reformat bestehend beispielsweise aus Wasserstoff mit ei-nem CO- anteil von 0.5-3 Vol%, wird nach entsprechender Reinigun; vorzugsweise für den mobilen Einsatz von PEM-Brennstoffzellen in Fahrzeugen verwendet. Bei der selektiven Oxidation wird dem Reformat über die Sauerstoffleitung S zusätzlich Sauerstoff, beispielsweise in Form von Umgebur gsluft, zugeführt, wobei dann das Kohlenmonoxid CO durct den Sauerstoff O2 zu Kohlendioxid CO2 oxydiert wird. Alt mativ kann der Sauerstoff jedoch auch an einer oder meh eren Stellen direkt in den CO-Oxidator 4 eingebracht wirden. Diese Reaktion wird an einem geeigneten Oxidatior skatalysator, beispielsweise Platin und/oder Ruthenium suf einem geeigneten Träger, wie Al2O3 oder einem Zeolith ir Pulverform, durchgeführt. Hierbei wird dem Reformat Luft oder Sauerstoff in einem atomaren Verhältnis CO zu O von ungefähr 1:1 bis 1:4 zugeführt. Um eine vorwiege ide Reaktion zwischen dem Sauerstoff und dem Wasserste ff zu verhindern sollte die Reaktion nicht bei Temperaturen oberhalb von 350°C ablaufen. Unterhalb von ungefähr 15 )°C ist aber auf der anderen Seite die Aktivität des Katalysat ars für die CO-Oxidation zu gering. Daher sollte die Reakt on in Abhängigkeit vom verwendeten Katalysator in einem vorgegebenen Temperaturintervall, hier ungefähr zwischen 150° und 350°C, ablaufen.

Da es s ch bei der CO-Oxidation um eine stark exotherme Reaktion handelt, reicht die im CO-Oxidator 4 freigesetzte und mit Hilfe der Wärmeaustauschfläche 5 auf den Reformer 3 übs stragene Energie für eine vollständige Beheizung des Reformers 3 aus. Durch eine entsprechende Auslegung der Residionsraten im Reformer 3 beziehungsweise im CO-Oxidator 4 ist es somit möglich, die beiden Tellivorrichtungen derart thermisch zu koppeln, daß sich das vorgegebene Temperaturniseus esbästängt einstellt. Durch diese Anord-onung kann für den Reformer 3 beziehungsweise CO-Oxidator 4 auf eine zustlätzliche Beheitzung beziehungsweise Kühlung, einschließlich zugehörige Regelkreise, verzichtet werden, wodurch aus Gesamstystem erbeblich vereinfacht wird.

Die Auslegung des Reaktionsnaten erfolgt bei vorgegebetonem Temperaturiveau über die Geometrie der Vorrichtung
1 und/oder über die eingebrachten Katalysstormenagen beziehungsweise die Verweitzeiten der Gase im Reformer 3
beziehungsweise GO-Oxidator 4- Die Reaktionsraten werden so eingestellt, daß die vom CO-Oxidator 4 bereitgetsellte Energiemenge der vom Reformer 3 benötigten Energiemenge entspricht. Hierbei müssen jedoch auch die von
den beißen Gasen aus dem Reformer 3 beziehungsweise
CO-Oxidator 4 ausgetragenen Wärmemengen bertieksichtigt werden.

Die selbsttätige Einstellung des Temperaturniveaus basiert bei geeigneter Auslegung des Gesamtsystems 1 auf der Natur der beiden gekoppelten Teilprozesse. Wird nämlich im CO-Oxidator 4 mehr Energie freigesetzt, so steigt bedingt dadurch die Temperaturzunahme auch die Reaktions- 25 rate im Reformer 3, wodurch dort mehr Energie verbraucht wird, was schließlich wiederum zu einer Verringerung der Temperatur führt. Auf der anderen Seite führt eine Temperaturverringerung, wie sie durch eine verminderte Reaktionsrate im CO-Oxidator 4 ventrsacht werden kann, auch zu ei- 30 ner Verringerung der Reaktionsrate im Reformer 3. Dadurch wird weniger Energie im Reformer 3 verbraucht, so daß das Temperaturniveau wieder ansteigt. Dieser Selbstregulierungsmechanismus führt bei einer geeigneten thermischen Kopplung und Auslegung der beiden Teilsysteme zu einer 35 erheblichen Vereinfachung des Gesamtsystems.

Ein Ausführungsbeispiel in schematischer Darstellung zeigt Fig. 2, wobei gegenüber Fig. 1 gleiche Teile mit identischen Bezugszeichen gekennzeichnet sind. Die gezeigte Vorrichtung 1 ist in Plattenbauweise ausgeführt. Die Wär- 40 meaustauschflächen 5 sind im nicht dargestellten Gehäuse in Form von parallel angeordneten Blechen eingebracht. Zwischen den einzelnen Wärmeaustauschflächen 5 sind abwechselnd Reformierungs- und CO-Oxidationskammern 3, 4 gebildet, die wie bereits oben beschrieben, mit geeignetem 45 Katalysatormaterial befüllt sind. Neben der Katalysatorschüttung ist es jedoch ebenfalls möglich, das Katalysatormaterial in anderer Form, beispielsweise durch Beschichtung der Wärmeaustauschflächen und/oder geeigneter Stützstrukturen, in die Reaktionskammern 3, 4 einzubringen. Die 50 Zu- beziehungsweise Abfuhr erfolgt in an sich bekannter Weise über externe Zuführungen oder auch durch entsprechende Bohrungen in den Wärmeaustauschflächen 5. Neben solchen Plattenanordnungen sind jedoch auch Rohrbündelanordnungen für die erfindungsgemäße Vorrichtung geeig- 55 net

Für den Kaltstart der Verrichtung int est möglich, den CO-Ordiator 4 vorbtrepphend sit statsprüschen Bernene einzusetzen. Hiezu wirdt während der Startphase ein Brennstoff. Luftgemisch, beispielswisse flieisgiese MethanofLind oder 60 Wasserstoff/Luft in den CO-Oxidator 4 geleinet und dort am CO-Oxidationsalatysator oxidiert. Durch diese katalyvische Oxidation wird Wirmenenegie freigesetzt und damit die gesamte Verrichtung 1 schnell aufgeheiz. Nach einer vorgegebenen Zeitdauer oder wenn eine vorgegebene Temsperaturi in der Vorrichtung 1 erzeit ist, wird die Zuführ des Brennstoff/Luftgemisches zum CO-Oxidator 4 gestoppt. Brennstoff/Luftgemisches zum CO-Oxidator 4 gestoppt.

oben beschriebenen Art und Weise betrieben.

## Patentansprüche

1. Varrichtung zur Erzeugung von wasserstoffreichem Gas mit einem Reformer zur katalytischen Wasserdam freformierung eines Wasserdampf/Brennstoffgemisc ses unter Zufuhr von Wärmeenergie, mit einer Gası zinigungsstufe zur Entfernung von Kohlenmonoxid aus dem wasserstoffreichem Gas unter Wärmeabgabe und mit Mitteln zur Übertragung von Wärmeenergie aus der Gasreinigungsstufe in den Reformer, wobei Gası zinigungsstufe und Reformer in einem gemeinsamen Gehäuse integriert sind, dadurch gekennzeichnet, 1aß ein Anschluß (8) oder mehrere über der Reaktorla ıflänge angeordnete Dosierstellen (8°) zur Zufuhr eine sauerstoffhaltigen Gases zur Gasreinigungsstufe (4) vorgesehen sind, daß die Gasreinigungsstufe (4) einen Catalysator zur selektiven katalytischen CO-Oxidation enthält, und daß der Reformer (3) und die Gasreini jungsstufe (4) zur Einstellung jeweils vorgegebener leaktionsraten derart ausgebildet sind, daß sich durc i die Kopplung der beiden Reaktionen ein vorgegebenes Temperatumiyeau in der Vorrichtung (1) selbstän: ig einstellt.

2. Varrichtung nach Anspruch 1, dadurch gekennzeicl net, daß der Reformer (3) mehrere Reaktionskammen aufweist, daß die Gasreinigungsstufe (4) mehrere Rein gungskammern aufweist, und daß die Reaktionsund leinigungskammern (3, 4) abwechselnd angeordnet s nd und jeweils über eine gemeinsame Wärmeaustaus hfläche (5) in Wärmekontakt zueinander stehen. 3. Verfahren zum Starten der Vorrichtung nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß während der Start shase ein Brennstoff/Luftgemisch in die Gasreiniguns sstufe (4) geleitet und dort zur Beheizung der Vorricht ung (1) am CO-Oxidationskatalysator oxidiert wird und daß nach Beendigung der Startphase die Zufuhr des Brennstoff/-Luftgemisches zur Gasreiniguns sstufe (4) gestoppt, der Reformer (3) durch Zufuhr eine: Wasserdampf/Brennstoffgemisches gestartet und das i n Reformer (3) erzeugte Reformat in die Gasreiniguns sstufe (4) geleitet wird.

Hierzu 1 Seite(n) Zeichnungen

Fig. 1

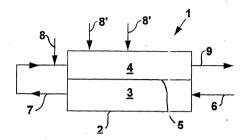


Fig. 2

